# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- CÓLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

ď					
		Ž.			
			,		
			£-		
				·	
			•		
			•		

### PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-241056

(43)Date of publication of application: 16.09.1997

(51)Int.CI.

CO4B 24/26 C08F220/04 C08F228/02 CO8F290/06 // CO4B103:40

(21)Application number: 08-049724

(71)Applicant: KAO CORP

(22)Date of filing:

07.03.1996

(72)Inventor: YAMATO FUJIO

YADOKORO YOSHIAKI

#### (54) ADMIXTURE FOR CONCRETE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain an admixture very effective in ensuring flowability of a hydraulic compsn. such as cement paste, mortar or fresh concrete, reducing the viscosity of the compsn. and retaining the flowability.

SOLUTION: This admixture contains a copolymer of a polyalkylene glycol monoester monomer (a) having an unsatd, bond represented by the formula with a monomer (b) copolymerizable with the monomer (a) as the principal component. In the formula, R1 is H or methyl, A0 is 2-3C oxyalkylene, (n) is a number of 2-300 and R2 is 6-18C alkyl.

$$CH_{2} = C COO(AO)_{n} - R_{*}$$

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

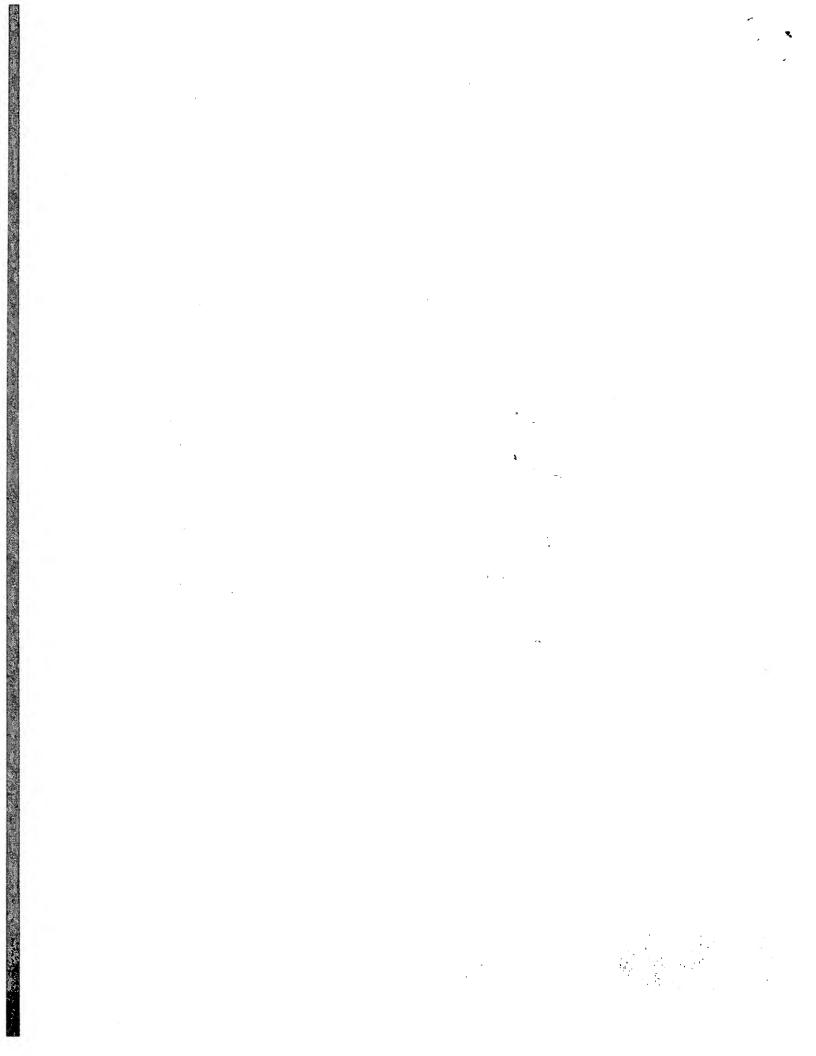
[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]



#### (19)日本国特許庁(JP)

### (12)公開特許公報 (A)

#### (11)特許出願公開番号

### 特開平9-241056

(43)公開日 平成9年(1997)9月16日

(51) Int. Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	FI				技術表示箇所
C04B 24/26			C04B 24/20	C04B 24/26		F	•
						A	
						E	
						H	
C08F220/04	MLS	7824-4J	C08F220/0		MLS		
		審查請求	未請求 請求	₹項の数 6	OL	(全7頁)	最終頁に続く
(21) 出願番号	特願平8-49724		(71)出願人	00000091	8		
	•			花王株式	会社		
(22) 出願日	平成8年(1996)3	月7日		東京都中	央区日:	本橋茅場町	1 丁目14番10号
			(72)発明者	倭 富士	桜		
				和歌山県	和歌山	市湊1334	花王株式会社研
				究所内			
			(72)発明者				•
					和歌山	市湊1334	花王株式会社研
		•		究所内			
			(74)代理人	弁理士	古谷	馨 (外3:	名)
	·-						

#### (54) 【発明の名称】コンクリート用混和剤

#### (57)【要約】

【課題】 セメントペースト、モルタル及びコンクリート等の水硬性組成物の流動性、粘性低減及び流動性の保持性に優れた効果を発現するコンクリート用混和剤を提供する。

【解決手段】 下記の一般式(A)で表される不飽和結合を有するポリアルキレングリコールモノエステル単量体(a)と単量体(b)との共重合体を主成分として含有するコンクリート用混和剤。

#### 【化5】

$$CH_2 = C - COO(AO)_2 - R_2$$
 (A)

(式中、 $R_1$  は水素又はメチル基を、A0は炭素数  $2 \sim 3$  の オキシアルキレン基を、n は  $2 \sim 300$  の数を、 $R_2$  は炭素数  $6 \sim 18$ のアルキル基を表す)

#### 【特許請求の範囲】

下記の一般式(A)で表される単量体 【請求項1】 (a) と単量体(a) と共重合可能な単量体(b) との 共重合体を主成分として含有するコンクリート用混和 剤。

1

【化1】

$$R_1 
| CH_2 = C - C00(A0)_n - R_2$$
(A)

(式中、R::水素又はメチル基

AO: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n:2~300 の数

R<sub>2</sub>: 炭素数 6~18のアルキル基

を表す)

【請求項2】 単量体(b)が下記の一般式(B)及び (C) で表される化合物の中から選ばれる1種以上であ る請求項1記載のコンクリート用混和剤。

【化2】

$$CH_{2} = C - CH_{2} - SO_{2}Y \qquad (C)$$

(式中、R<sub>3</sub>~R<sub>5</sub>:水素、メチル基又は(CH<sub>2</sub>)m<sub>1</sub>COOM<sub>1</sub>

: 水素又はメチル基

:0~2の数

Mı, X, Y: 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アン モニウム、アルキルアンモニウム又は置換アルキルアン 30 モニウム

を表す)

【請求項3】 単量体(a)において一般式(A)中の nが5~100 の数である請求項1又は2記載のコンクリ ート用混和剤。

【請求項4】 単量体(a)において一般式(A)中の nが 100~300 の数である請求項1又は2記載のコンク リート用混和剤。

【請求項5】 共重合体を構成する単量体 (a) 、単量 体 (b) の反応単位の組成比が、単量体 (a) /単量体 40 を表す)。 (b) =10/90~90/10 (モル比) である請求項1~4 の何れか1項に記載のコンクリート用混和剤。

【請求項6】 共重合体の重量平均分子量が 3,000~1, 000,000 である請求項1~5の何れか1項に記載のコン クリート用混和剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はコンクリート用混和 剤に関する。更に詳しくは、セメントペースト、モルタ ル及びコンクリート等の水硬性組成物の流動性、粘性低 50

減及び流動性の保持性に優れた効果を発現するコンクリ ート用混和剤に関するものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】コンク リート用混和剤の中で、流動効果の大きい代表的なもの に、ナフタレンスルホン酸ホルムアルデヒド縮合物(以 下、ナフタレン系と称す)、メラミンスルホン酸ホルム アルデヒド縮合物(以下、メラミン系と称す)、ポリカ ルボン酸塩(以下、ポリカルボン酸系と称す)等の混和 10 剤が知られている。

【0003】これらの混和剤はセメントペースト、モル タル及びコンクリート等の流動効果に優れた特徴はある が、スラリーやコンクリートの粘性低減の面からは充分 とは言えず、取扱上問題点を有する。即ち、粉体スラリ ーの粘性が高いことによるハンドリング性、またコンク リート粘性が高いことによる充填不足等を招くものであ

【0004】更に、コンクリートについては流動性の経 時的な低下、粘性の経時的な増大が施工面で課題となっ 20 ており、解決が望まれている。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上述の問 題点を解決するため、鋭意検討を行った結果、高流動 性、粘性低減及び流動保持性に優れたコンクリート用混 和剤を見出し、本発明を完成するに至った。

【0006】即ち、本発明は、下記の一般式(A)で表 される不飽和結合を有するポリアルキレングリコールモ ノエステル単量体 (a) と単量体 (a) と共重合可能な 単量体 (b) との共重合体を主成分として含有するコン クリート用混和剤に関する。

[0007]

【化3】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
CH_2 = C - C00(A0)_n - R_2
\end{array} (A)$$

【0008】 (式中、R1:水素又はメチル基

AO: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n : 2~300 の数

R<sub>2</sub>: 炭素数 6~18のアルキル基

【0009】近年、ポリアルキレングリコールモノエス テル単量体とアクリル酸及び/又は不飽和ジカルボン酸 系単量体との共重合物類(特公昭59-18338号、特公平2-78978 号、特公平2-7901号、特公平2-11542 号、特開平 3-75252 号、特開昭59-162163 号公報)等の水溶性ビニ ル重合体が知られているが、これらの構造はポリアルキ レングリコールの末端が水素又は炭素数1~5の低級ア ルキル基である。これらについては本発明の目的とする 性能を満足することができない。

【0010】特に、スラリー及びコンクリート等の粘性

低減に関しては、従来の水溶性ビニル重合体では充分と はいえなかった。本発明者らは粘性低減につき、界面活 性剤の構造とスラリー粘性の関係を探究したところ、ポ リアルキレングリコール鎖の末端基による粘性への影響 が極めて大きいことを見出し、ポリアルキレングリコー ル鎖の末端を炭素数6~18のアルキル基にすることで粘 性低減に優れた効果を発現させることに成功にした。

#### [0011]

【発明の実施の形態】以下に本発明のコンクリート用混 和剤について詳細に説明する。一般式(A)で表される 10 単量体 (a) としては、炭素数6~18のアルコールにポ リアルキレングリコールを付加せしめたものと(メタ) アクリル酸とのエステル化物である。ポリアルキレング リコールとしては、エチレンオキサイド及び/又はプロ ピレンオキシドが挙げられるが、エチレンオキシド及び プロピレンオキシドの両付加物についてはランダム付 加、ブロック付加、交互付加等の何れでも用いることが できる。付加モル数は平均で2~300 であればよい。

【0012】これらの中でも、ポリアルキレングリコー ルの付加モル数が5~100 の範囲の単量体(a)を用い 20 塩、アミン塩、置換アミン塩等が使用される。 た共重合体は流動性と粘性低減に効果を示し、特に50~ 100の範囲の単量体 (a) を用いた共重合体は流動性、 粘性低減及び流動保持性に優れ、さらに、 100~300 の 範囲の単量体 (a) を用いた共重合体は流動性と流動保 持性に極めて優れる。

【0013】ポリアルキレングリコールの付加モル数が 300を超えた場合や、2未満の場合は目的の性能を得る ことができず、特に基本的な流動性能が低下傾向とな

【0014】単量体(a)と共重合可能な単量体(b) としては、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸、無 水マレイン酸、マレイン酸、無水イタコン酸、イタコン 酸、無水シトラコン酸、シトラコン酸、フマル酸、アク リロニトリル、(メタ)アクリル酸エステル、(メタ) アクリルアミド、スチレン、スチレンスルホン酸等が挙 げられる。

【0015】これら共重合可能な単量体の中で、下記一 般式(B)及び(C)で表される化合物の中から選ばれ る1種以上が、特に本発明の目標とする性能を満足する ものである。

[0016]

【化4】

$$R_{\bullet}$$

$$CH_{2} = C - CH_{2} - SO_{4}Y \qquad (C)$$

【0017】 (式中、R₃~R₅:水素、メチル基又は(C

 $H_2$ )  $m_1$  COOM<sub>1</sub>

:水素又はメチル基

:0~2の数

M., X, Y: 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アン モニウム、アルキルアンモニウム又は置換アルキルアン モニウム

を表す)

一般式 (B) で表される化合物としては、アクリル酸系 単量体として、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン 酸、又はこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属 塩、アンモニウム塩、アミン塩、置換アミン塩が挙げら れる。また、不飽和ジカルボン酸系単量体として、無水 マレイン酸、マレイン酸、無水イタコン酸、イタコン 酸、無水シトラコン酸、シトラコン酸、フマル酸、又は これらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモ ニウム塩、アミン塩、置換アミン塩が挙げられる。

【0018】一般式(C)で表される化合物としては、 アリルスルホン酸、メタリルスルホン酸、又はこれらの アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム

【0019】本発明における共重合体を構成する単量体 (a)、単量体(b)の反応単位の組成比が、単量体 (a) /単量体(b) =10/90~90/10(モル比)の範 囲が特に、流動性、粘性低減及び流動保持性に優れる。 上記のモル比が、10/90未満の場合及び90/10よりも大 きい場合は流動性と流動保持性が低下傾向となり、好ま しくない。

【0020】本発明における共重合体の製造法は公知の 方法で製造することができる。例えば、特開昭59-16216 30 3 号、特公平2-11542 号、特公平2-7901号、特公平2-78 97号公報等の溶媒重合法が挙げられる。

【0021】溶媒重合法において用いる溶剤としては、 水、メチルアルコール、エチルアルコール、イソプロピ ルアルコール、ベンゼン、トルエン、キシレン、シクロ ヘキサン、nーヘキサン、脂肪族炭化水素、酢酸エチ ル、アセトン、メチルエチルケトン等が挙げられる。取 扱と反応設備から考慮すると水及び炭素数1~4の低級 アルコールが好ましい。

【0022】水系の重合開始剤としては、アンモニウム 40 又はアルカリ金属の過硫酸塩あるいは過酸化水素等の水 溶性の開始剤が使用される。水系以外の溶剤を用いる溶 媒重合にはベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオ キシド等が重合開始剤として使用される。

【0023】また、重合開始剤と併用して、促進剤とし て亜硫酸水素ナトリウムやメルカプトエタノールやアミ ン化合物を使用することも可能であり、これら重合開始 剤あるいは促進剤を適宜選択して用いることができる。

【0024】本発明における共重合体の重量平均分子量 (ゲルパーミエーションクロマトグラフィー法/ポリス 50 チレンスルホン酸換算) は 3,000~1,000,000 の範囲が

20

良く、 5,000~100,000 の範囲がより好ましい。分子量が大きすぎると分散性が低下傾向を示し、また分子量が小さすぎるとスランプ保持性が低下傾向を示す。

【0025】本発明のコンクリート用混和剤のコンクリートへの添加量はセメントに対して固形分で0.02~1.0 重量%が好ましく、0.05~0.5 重量%がより好ましい。【0026】また、本発明のコンクリート用混和剤は公知の添加剤(材)と併用することができる。例えば、AE剤、AE減水剤、流動化剤、高性能減水剤、遅延剤、早強剤、促進剤、起泡剤、発泡剤、消泡剤、増粘剤、防10水剤、防泡剤や珪砂、高炉スラグ、フライアッシュ、シリカフューム等が挙げられる。

#### [0027]

【実施例】以下、本発明を具体的に説明するが、本発明 はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0028】本発明における重合に使用した単量体 (a)の内容と記号を以下に示す。但し、EOはエチレン オキシド、POはプロピレンオキシドを表す。

【0029】A-1:n-ヘキサノールEO付加物・アクリル酸エステルナトリウム塩(EO付加モル数=5) A-2:インデカノールEO付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩(EO付加モル数=25)

A-3:n-オクタノールEO付加物・アクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=60)

A-4:n-ヘキサノールEO付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=80)

A-5:n-ヘキサノールEO・POブロック付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=100、PO付加モル数=15)

A-6: n- キサノールEO付加物・メタクリル酸エス 30 テルナトリウム塩 (EO付加モル数=150)

A-7:オレイルアルコールEO付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=280)

A-8 (比較):メタノールEO付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=350)

A-9 (比較): n-ブタノールEO付加物・メタクリル酸エステルナトリウム塩 (EO付加モル数=25)。

【0030】以下に共重合体の製造例を示す。

【0031】製造例1 (混和剤の記号AB-1)

攪拌機付き反応容器に水20モルを仕込み、攪拌しながら 40 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。 A − 1 を 1.6モル、アクリル酸を 0.4モル(モル比=80/20)、水を10モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム水溶液0.01モル及び2ーメルカプトエタノール3 g の三者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量 7,6 50

00の共重合体を得た。

量19,000の共重合体を得た。

【0032】製造例2(混和剤の記号AB-2) 攪拌機付き反応容器に水20モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-2 を 0.5モル、メタクリル酸を 0.5モル(モル比=50/5 0)、水を10モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニ ウム水溶液0.01モル及び2ーメルカプトエタノール3g の三者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下す る。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分 かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成 後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて 滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了 後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子

【0033】製造例3(混和剤の記号AB-3) 攪拌機付き反応容器に水32モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で95℃まで昇温した。A-3 を 0.5モル、マレイン酸モノナトリウム塩を0.5 モル (モル比=50/50)、90℃温水を22モル混合溶解したもの と20%過硫酸アンモニウム水溶液0.01モル及び2ーメル カプトエタノール3gの三者をそれぞれ同時に反応系に 2時間かけて滴下する。次に20%過硫酸アンモニウム水 溶液0.03モルを30分かけて滴下し、1時間同温度(95 ℃)で熟成する。熟成後95℃で35%過酸化水素9gを1 時間かけて滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。 分子量23,000の共重合体を得た。

【0034】製造例4(混和剤の記号AB-4) 攪拌機付き反応容器に水45モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-4 30 を 0.5モル、アクリル酸を 0.4モル、メタリルスルホン 酸ナトリウムを 0.1モル(モル比=50/40/10)、水を35 モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム水溶液 0.01モル及び2ーメルカプトエタノール4gの三者をそ れぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次に20% 過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて滴下 し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃に昇 温して、35%過酸化水素12gを1時間かけて滴下し、2 時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了後、48%水酸 化ナトリウム 0.6モルを加えて中和、分子量35,000の共 40 重合体を得た。

【0035】製造例5(混和剤の記号AB-5) 攪拌機付き反応容器に水20モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-5 を0.08モル、メタクリル酸を0.12モル(モル比=40/6 0)、水を15モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニ ウム水溶液0.01モル及び2ーメルカプトエタノール1g の三者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下す る。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分 かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成 後95℃に昇温して、35%過酸化水素5gを1時間かけて 滴下し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終了 後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子 量42,000の共重合体を得た。

【0036】製造例6(混和剤の記号AB-6) 攪拌機付き反応容器に水23モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。 A-6 を0.08モル、アクリル酸ナトリウムを0.12モル(モル比 =40/60)、水を22モル混合溶解したものと20%過硫酸ア ンモニウム水溶液0.01モル及び2-メルカプトエタノー ル2gの三者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴 10 下する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを 30分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。 熟成後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間か けて滴下し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終 了後、分子量54,000の共重合体を得た。

【OO37】製造例7 (混和剤の記号AB-7) 攪拌機付き反応容器に水15モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-7 を0.03モル、アクリル酸を0.07モル (モル比=30/70)、 水を12モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム 20 水溶液0.01モル及び2-メルカプトエタノール4gの三 者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次 に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて 滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃ に昇温して、35%過酸化水素12gを1時間かけて滴下 し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終了後、48 %水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量46,0 00の共重合体を得た。

【0038】製造例8(混和剤の記号AB-8)(比較) 攪拌機付き反応容器に水45モルを仕込み、攪拌しながら 30 剤のコンクリート評価方法を以下に示す。 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-8 を 0.1モル、アクリル酸を 0.9モル (モル比=10/90)、 水を40モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム 水溶液0.01モル及び2ーメルカプトエタノール3gの三 者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次

に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて 滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃ に昇温して、35%過酸化水素10gを1時間かけて滴下 し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終了後、48 %水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量41,0 00の共重合体を得た。

【0039】製造例9(混和剤の記号AB-9)(比較) 攪拌機付き反応容器に水20モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-9 を 0.5モル、メタクリル酸を 0.5モル (モル比=50/5 0)、水を10モル混合溶解したものと20%過硫酸アンモニ ウム水溶液0.01モル及び2-メルカプトエタノール3g の三者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下す る。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分 かけて滴下し、1時間同温度 (75℃) で熟成する。熟成 後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて 滴下し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終了 後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子 量16,000の共重合体を得た。

【0040】共重合体の比較重合物の他に、実施例に使 用した比較混和剤の内容と記号を以下に示す。

混和剤の記号NS:ナフタレン系混和剤(マイテイ150 ; 花王(株)製)

混和剤の記号MS:メラミン系混和剤(マイテイ150-V 2:花王(株)製)

混和剤の記号PC:ポリアルキレングリコールモノエス テル単量体・メタクリル酸共重合体 (FC-600C : 日本触 媒化学(株)製)。

【0041】本発明のコンクリート用混和剤と比較混和

【0042】〈コンクリート用混和剤としての評価〉コ ンクリートの配合条件を表1に示す。

[0043]

【表1】

#### コンクリート配合と使用材料

w/c	s / a	単位量(kg/m³)						
(%)	(%)	С	w	S	G			
60. 0	48. 7	292	175	874	920			
使用本	使用材料							
w	:	水道水			ı			
С	:	中央普	通ポルト	ランドセ: 比1	メント 重=3.16			
s	:	紀の川	産川砂	比重=2	2. 57			
G	:	宝塚産	砕石 .	比重=2.6	51			
s.	/a:	<b>6</b> / <b>6</b>	+砂利(	容積率)				

【0044】コンクリートの製造は、表1に示すコンクリートの配合により、材料とコンクリート用混和剤を傾胴ミキサーで25rpm×3分間混練りして調整した。JIS A-1101法によって流動性(スランプ値)を測定後、さら20に4rpmで60分間回転させ、90分までのスランプ値(cm)を測定し、さらにコンクリート中のモルタル部分(3mm 篩通過分)を採取してB型粘度計(東京鋼機(株)製)

で粘度を測定した。また、初期スランプ値は20±1 cmになるように混和剤の添加量で調整した。流動性の効果は、添加量が少ないほど効果があり、流動保持性は90分までの経時変化が小さいほど効果があることを示す。評価結果を表2に示す。

[0045]:

【表 2】

2100	とロー (メベン	尺型門が又 (ルト)	327	130		
K	混和剤	添加量*	スランプ値(cm)			直後の粘度
分	記号	(%)	直後	60分後	90分後	(cps)
	AB- 1	0. 26	20.0	17.0	15. 5	2500
本発明品	AB- 2	0. 25	20.0	17.5	16. 0	2100
	AB- 3	0. 23	20.5	18. 0	16. 0	2200
	AB- 4	0. 22	20. 5	18.0	17. 0	2300
	AB- 5	0. 20	20.0	19.0	18. 5	2700
	AB- 6	0.22	20.0	19.5	19.0	3300
	AB- 7	0.24	20.5	19.0	18. 0	3500
	AB - 8	0.45	20.5	15.5	12.5	6600
比	AB- 9	0.31	20.0	15.0	12. 0	4200
較	NS	0.56	20.0	10.0	6.0	8800
品	MS	0.62	20.5	11.0	9. 0	9100
	PC	0. 27	20.5	16.5	13.0	5500

### \* セメントに対する固形分%を示す。

【0046】〈評価結果〉表2で明らかなように、本発明のコンクリート用混和剤は比較品に較べて流動性に優れ、スランプの低下が少なく、特に粘性が低い結果である。

[0047]

【発明の効果】本発明のコンクリート用混和剤をセメント組成物に添加すれば、長時間にわたりスランプの変化少ないことから、コンクリートの品質管理が容易となる。さらに粘性の低減に優れることから、施工時のトラブルが解消される。

#### フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所	
C 0 8 F 228/02	MNR		C O 8 F 228/02	MNR	
290/06	MRS		290/06	MRS	
// CO4B 103:40					

